

## Balancing Chemical Equations

Balance the equations below:

- 1)  $\text{___ N}_2 + \text{___ H}_2 \rightarrow \text{___ NH}_3$
- 2)  $\text{___ KClO}_3 \rightarrow \text{___ KCl} + \text{___ O}_2$
- 3)  $\text{___ NaCl} + \text{___ F}_2 \rightarrow \text{___ NaF} + \text{___ Cl}_2$
- 4)  $\text{___ H}_2 + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ H}_2\text{O}$
- 5)  $\text{___ Pb(OH)}_2 + \text{___ HCl} \rightarrow \text{___ H}_2\text{O} + \text{___ PbCl}_2$
- 6)  $\text{___ AlBr}_3 + \text{___ K}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{___ KBr} + \text{___ Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- 7)  $\text{___ CH}_4 + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$
- 8)  $\text{___ C}_3\text{H}_8 + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$
- 9)  $\text{___ C}_8\text{H}_{18} + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O}$
- 10)  $\text{___ FeCl}_3 + \text{___ NaOH} \rightarrow \text{___ Fe(OH)}_3 + \text{___ NaCl}$
- 11)  $\text{___ P} + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ P}_2\text{O}_5$
- 12)  $\text{___ Na} + \text{___ H}_2\text{O} \rightarrow \text{___ NaOH} + \text{___ H}_2$
- 13)  $\text{___ Ag}_2\text{O} \rightarrow \text{___ Ag} + \text{___ O}_2$
- 14)  $\text{___ S}_8 + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ SO}_3$
- 15)  $\text{___ CO}_2 + \text{___ H}_2\text{O} \rightarrow \text{___ C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6 + \text{___ O}_2$
- 16)  $\text{___ K} + \text{___ MgBr} \rightarrow \text{___ KBr} + \text{___ Mg}$
- 17)  $\text{___ HCl} + \text{___ CaCO}_3 \rightarrow \text{___ CaCl}_2 + \text{___ H}_2\text{O} + \text{___ CO}_2$
- 18)  $\text{___ HNO}_3 + \text{___ NaHCO}_3 \rightarrow \text{___ NaNO}_3 + \text{___ H}_2\text{O} + \text{___ CO}_2$
- 19)  $\text{___ H}_2\text{O} + \text{___ O}_2 \rightarrow \text{___ H}_2\text{O}_2$
- 20)  $\text{___ NaBr} + \text{___ CaF}_2 \rightarrow \text{___ NaF} + \text{___ CaBr}_2$
- 21)  $\text{___ H}_2\text{SO}_4 + \text{___ NaNO}_2 \rightarrow \text{___ HNO}_2 + \text{___ Na}_2\text{SO}_4$

### Balancing Chemical Equations Worksheet

1. \_\_\_\_\_  $\text{H}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
2. \_\_\_\_\_  $\text{N}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{NH}_3$
3. \_\_\_\_\_  $\text{S}_8$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{SO}_3$
4. \_\_\_\_\_  $\text{N}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{N}_2\text{O}$
5. \_\_\_\_\_  $\text{HgO} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Hg}$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2$
6. \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2$
7. \_\_\_\_\_  $\text{Zn}$  + \_\_\_\_\_  $\text{HCl} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{ZnCl}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2$
8. \_\_\_\_\_  $\text{SiCl}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_4\text{SiO}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{HCl}$
9. \_\_\_\_\_  $\text{Na}$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{NaOH}$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2$
10. \_\_\_\_\_  $\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
11. \_\_\_\_\_  $\text{C}_{10}\text{H}_{16}$  + \_\_\_\_\_  $\text{Cl}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{C}$  + \_\_\_\_\_  $\text{HCl}$
12. \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{NH}_3 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{OC}(\text{NH}_2)_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
13. \_\_\_\_\_  $\text{Si}_2\text{H}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{SiO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}_3$
14. \_\_\_\_\_  $\text{Al}(\text{OH})_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
15. \_\_\_\_\_  $\text{Fe}$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2\text{O}_3$
16. \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{KOH} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{K}_2\text{SO}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{Fe}(\text{OH})_3$
17. \_\_\_\_\_  $\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
18. \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{SO}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{HI} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{S}$  + \_\_\_\_\_  $\text{I}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
19. \_\_\_\_\_  $\text{FeS}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{SO}_2$
20. \_\_\_\_\_  $\text{Al}$  + \_\_\_\_\_  $\text{FeO} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Al}_2\text{O}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{Fe}$
21. \_\_\_\_\_  $\text{Fe}_2\text{O}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{Fe}$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
22. \_\_\_\_\_  $\text{Na}_2\text{CO}_3$  + \_\_\_\_\_  $\text{HCl} \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{NaCl}$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$  + \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$
23. \_\_\_\_\_  $\text{K}$  + \_\_\_\_\_  $\text{Br}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{KBr}$
24. \_\_\_\_\_  $\text{C}_7\text{H}_{16}$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{CO}_2$  + \_\_\_\_\_  $\text{H}_2\text{O}$
25. \_\_\_\_\_  $\text{P}_4$  + \_\_\_\_\_  $\text{O}_2 \rightarrow$  \_\_\_\_\_  $\text{P}_2\text{O}_5$